(19)日本国特許庁 (JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号

特開平11-29590

(43)公開日 平成11年(1999)2月2日

(51) Int.Cl.6	識別記号	F 1
C 0 7 H 19/06		C 0 7 H 19/06
A 0 1 N 47/28	101	A01N 47/28 101
47/36	101	47/36 1 0 1
63/00		63/00 A
A 6 1 K 31/70	ADZ	A 6 1 K 31/70 AD Z
		審査請求 未請求 請求項の数6 FD (全 45 頁) 最終頁に続く
(21)出願番号	特願平10-145133	(71) 出願人 000003698
		富山化学工業株式会社
(22)出顧日	平成10年(1998) 5月11日	東京都新宿区西新宿3丁目2番5号
		(72)発明者 清都 太郎
(31)優先権主張番号	特願平9-137674	富山県高岡市戸出町3丁目8-7
(32)優先日	平 9 (1997) 5 月13日	(72)発明者 四辻 彰
(33)優先権主張国	日本 (JP)	富山県射水郡小杉町上野30
		(72)発明者 梶田 哲也
		富山県高岡市京田110
		(72)発明者 高嶋 健一
		富山県小矢部市平桜6436
		(72)発明者 宮尾 徳子
		富山県富山市布目3520
		最終質に続く

(54) 【発明の名称】 5 - デオキシー 5 - ウレイド - β - D - アロフラノシルウロン酸誘導体またはその塩、それらを 含有する抗真菌剤及びキチン合成酵素阻害剤

(57)【要約】

【構成】 本発明は、一般式

【化1】

「式中、Rは、保護されていてもよいカルボキシル基または置換されていてもよいカルバモイル基を; R¹ およびR²は、同一または異なって、水素原子、置換されていてもよいアルキル、アルアルキル、アリール、シクロアルキル、アシルもしくは複素環式基またはR¹ とR²が結合する窒素原子と一緒になって形成する置換されていてもよい環状アミノ基を; R³は、水素原子、置換され

ていてもよいアルキルもしくはアリール基、保護されていてもよいカルボキシル基もしくはヒドロキシル基、ニトロ基、ハロゲン原了等で表される基を示す。」で表される新規誘導体またはその塩に関する。

【効果】 一般式[1]で表される5ーデオキシー5ーウレイドーβーDーアロフラノシルウロン酸誘導体またはその塩は、真菌細胞壁の成分であるキチンの合成を阻害する作用を有し、人、動物および植物の真菌性疾患の予防、治療またはダニやノミなどの害虫の生育阻害に有効である。

【特許請求の範囲】 【請求項1】一般式

【化1】

「式中、R1およびR2は、同一または異なって、水素原 子、置換されていてもよいアルキル、アルアルキル、ア リール、シクロアルキル、アシルもしくは複素環式基ま たはR1とR2が結合する窒素原子と一緒になって形成す る置換されていてもよい環状アミノ基を;Rは、保護さ れていてもよいカルボキシル基または置換されていても よいカルバモイル基を;Xは、酸素原子または硫黄原子 を;Aは、

【化2】

(式中、Yは、CHまたは窒素原子を; R3は、水素原 子、置換されていてもよいアルキルもしくはアリール 基、保護されていてもよいカルボキシル基、保護されて いてもよいヒドロキシル基、ニトロ基、ハロゲン原子ま たは

【化3】

$$-\cos <_{R^5}^{R^4}$$

(式中、R4およびR5は、同一または異なって、水素原 子、置換されていてもよいアルキルもしくはアリール基 またはR4とR5が結合する窒素原子と一緒になって形成 する置換されていてもよい環状アミノ基を示す。)で表 される基を示す。) またはウラシルの5位および6位で 形成される縮合環

【化4】

で表される基を示す。」で表される5.デオキシ 5 ウレイド β D アロフラノシルウロン酸誘導体また はその塩。

【請求項2】Rが、保護されていてもよいカルボキシル 基である請求項1記載の5ーデオキシー5ーウレイドー β-D-アロフラノシルウロン酸誘導体またはその塩。 【請求項3】R¹が水素原子;R²が置換されていてもよ いアルキル、アルアルキル、アリールまたは複素環式

基:Xが酸素原子:YがCH;R3が水素原子、置換さ

れていてもよいアルキル基、保護されていてもよいヒド ロキシル基または

【化5】

(式中、R4が水素原子; R5が置換されていてもよいア ルキル基を示す。) で表される基である請求項2記載の 5ーデオキシー5ーウレイドーβ-D-アロフラノシル ウロン酸誘導体またはその塩。

【請求項4】R1が水素原子;R2がC3-15アルキル基ま たはハロゲン原子、ニトロもしくはアミノ基で置換され ていてもよいフェニル基である請求項3記載の5-デオ キシー5-ウレイド-β-D-アロフラノシルウロン酸 誘導体またはその塩。

【請求項5】請求項1~4のいずれかの項に記載の5-デオキシー5ーウレイドーβ-D-アロフラノシルウロ ン酸誘導体またはその塩を有効成分として含有する抗真 菌剤。

【請求項6】請求項1~4のいずれかの項に記載の5-20 デオキシー5-ウレイド-β-D-アロフラノシルウロ ン酸誘導体またはその塩を有効成分として含有するキチ ン合成酵素阻害剤。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、次の一般式 【化6】

「式中、 R^1 および R^2 は、同一または異なって、水素原 子、置換されていてもよいアルキル、アルアルキル、ア リール、シクロアルキル、アシルもしくは複素環式基ま たはR1とR2が結合する窒素原子と一緒になって形成す る置換されていてもよい環状アミノ基を;Rは、保護さ れていてもよいカルボキシル基または置換されていても よいカルバモイル基を;Xは、酸素原子または硫黄原子 40 を; Aは、

【化7】

$$\begin{array}{c|c}
 & O \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\
 & & \\$$

(式中、Yは、CHまたは窒素原子を; R3は、水素原 子、置換されていてもよいアルキルもしくはアリール 基、保護されていてもよいカルボキシル基、保護されて 50 いてもよいヒドロキシル基、ニトロ基、ハロゲン原子ま

3

たは 【化8】

$$-\cos <_{R^5}^{R^4}$$

(式中、R4およびR5は、同一または異なって、水素原 子、置換されていてもよいアルキルもしくはアリール基 またはR4とR5が結合する窒素原子と一緒になって形成 する置換されていてもよい環状アミノ基を示す。)で表 される基を示す。) またはウラシルの5位および6位で 形成される縮合環

【化9】

で表される基を示す。」で表される5ーデオキシー5ー ウレイドーβ-D-アロフラノシルウロン酸誘導体また はその塩に関する。

[0002]

【従来の技術】現在使用されている主な抗真菌剤として は、ポリエンマクロライド系薬剤、アゾール系薬剤およ びフルシトシンなどが挙げられる。上記以外の抗真菌剤 としては、真菌細胞壁の成分であるキチンの合成を阻害 する物質などが研究されており、真菌性疾患の治療に有 効かつ安全であると考えられている。キチン合成酵素阻 害剤としては、ペプチドヌクレオシド系抗生物質である ポリオキシンやニッコマイシンなどが知られている。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、ポリエ 30 ンマクロライド系薬剤、アゾール系薬剤およびフルシト シンなどの薬剤は副作用や効力などの点で十分ではな い。また、近年、同じ薬剤の連続使用による薬剤耐性菌 の出現が問題となってきている。さらに、ペプチドヌク レオシド系抗生物質は抗真菌スペクトルや安定性などの 点で医薬品として使用するには十分でない。そのため、 既存の薬剤と作用機作が異なり、アゾール耐性菌にも効 果が期待でき、副作用が少ない抗真菌剤が強く望まれて いる。

[0004]

【課題を解決するための手段】このような状況下におい て、木発明者らは、鋭意検討を行った結果、一般式 [1]で表される新規な5ーデオキシー5ーウレイド β D アロフラノシルウロン酸誘導体またはその塩 が、キチン合成酵素阻害活性を示し、ヒト、動物および 植物の真菌性疾患の予防および治療またはダニやノミな どの害虫の生育阻害に有効であることを見出し、本発明 を完成した。以下、本発明を詳細に説明する。

[0005]

【発明の実施の形態】本明細書において、特に断らない「50」ロイル基およびニコチノイル、テノイル、ピロリジノカ

4

限り、ハロゲン原子とは、フッ素原子、塩素原子、臭素 原子またはヨウ素原子を;アルキル基とは、たとえば、 メチル、エチル、n-プロピル、iso-プロピル、n-ブチ ル、iso-ブチル、sec-ブチル、tert-ブチル、ペンチ ル、ヘキシル、ヘプチルおよびオクチルなどの直鎖状も しくは分岐鎖状のC1-20アルキル基を;アルアルキル基 とは、たとえば、ベンジル、ジフェニルメチル、トリチ ル、フェネチル、4-メチルベンジルおよびナフチルメ チルなどのアルC1-6アルキル基を;シクロアルキル基 10 とは、たとえば、シクロプロピル、シクロブチル、シク ロペンチルおよびシクロヘキシルなどのC3-6シクロア ルキル基を;アルコキシ基とは、たとえば、メトキシ、 エトキシ、n-プロポキシ、iso-プロポキシ、n-ブトキ シ、iso-ブトキシ、sec-ブトキシ、tert-ブトキシ、ペ ンチルオキシ、ヘキシルオキシ、ヘプチルオキシおよび オクチルオキシなどの直鎖状もしくは分岐鎖状のC1-20 アルコキシ基を; アリール基とは、たとえば、フェニ ル、トリル、ナフチル基を;アリールオキシ基とは、た とえば、フェノキシ、トリルオキシ、ナフチルオキシな どのアリール一〇一基を;複素環式基とは、たとえば、 アゼチジニル、チエニル、フリル、ピロリル、イミダゾ リル、ピラゾリル、チアゾリル、イソチアゾリル、オキ サゾリル、イソオキサゾリル、フラザニル、ピロリジニ ル、ピロリニル、イミダゾリジニル、イミダゾリニル、 ピラゾリジニル、ピラゾリニル、1,3,4-オキサジア ゾリル、1,2,3-チアジアゾリル、1,2,4-チアジ アゾリル、1,3,4ーチアジアゾリル、1,2,3ートリ アゾリル、1,2,4-トリアゾリル、テトラゾリル、チ アトリアゾリル、ピリジル、ピラジニル、ピリミジニ ル、ピリダジニル、ピペリジニル、ピペラジニル、ピラ ニル、モルホリニル、1,2,4-トリアジニル、ベンゾ チエニル、ナフトチエニル、ベンゾフリル、イソベンゾ フリル、クロメニル、インドリジニル、イソインドリ ル、インドリル、インダゾリル、プリニル、キノリル、 イソキノリル、フタラジニル、ナフチリジニル、キノキ サリニル、キナゾリニル、シンノリニル、フテリジニ ル、アクリジニル、イソクロマニル、クロマニル、イン ドリニル、イソインドリニル、ベンゾオキサゾリル、ト リアゾロピリジル、テトラゾロピリダジニル、テトラゾ 40 ロピリミジニル、チアゾロピリダジニル、チアジアゾロ ピリダジニル、トリアゾロピリダジニル、ベンズイミダ ゾリル、ベンズチアゾリル、ベンゾチアジアゾリル、 - b] [1, 2, 4] トリアジニルおよびキヌクリジニル などのような酸素原子、窒素原子および硫黄原子から選 ばれる少なくとも1つの異項原子を含有する4-7員ま たは縮合複素環式基を;アシル基とは、たとえば、ホル ミル基、アセチルもしくはプロピオニルなどのC2 12ア ルカノイル基、ベンゾイルもしくはナフトイルなどのア

ルボニルもしくはフロイル基などの複素環カルボニル基などのアシル基を;アルキルアミノ基とは、たとえば、メチルアミノ、エチルアミノ、n-プロピルアミノ、イソプロピルアミノ、n-ブチルアミノ、sec-ブチルアミノ、tert-ブチルアミノ、ペンチルアミノ、ヘキシルアミノ、ジメチルアミノ、ジエチルアミノ、ジn-プロピルアミノ、ジメチルアミノ、ジエチルアミノ、メチルn-プロピルアミノ、ブチルエチルアミノなどのモノーまたはジー直鎖もしくは分枝鎖状C1-6アルキルアミノ基を;また、低級アルキル基とは、たとえば、メチル、エチル、n-プロピル、イソプロピル、n-ブチル、sec-ブチル、イソブチル、tert-ブチルおよびペンチルなどの直鎖状もしくは分枝鎖状のC1-6アルキル基などが挙げられる。

【0006】R¹とR²およびR⁴とR⁵が結合する窒素原子と一緒になって形成する環状アミノ基の環状アミンとしては、たとえば、アジリジン、アゼチジン、ピロリジン、ピペリジン、ピペラジン、モルホリン、2ーアゼチジノン、2ーピロリジノン、2ーピペリドン、2,3ージオキソー1,2,3,4ーテトラヒドロピラジンおよび2,3ージオキソピペラジンなどの環状アミンが挙げられる。

【0007】ウラシルの5位および6位で形成される縮合環としては、たとえば、ルマジン(<math>2.4(1H,3H)-プテリジンジオン)、アロキサジン(ベンゾ[g]プテリジン<math>-2,4(1H,3H)-ジオン)および2,4(1H,3H)-キナゾリンジオンなどの縮合環が挙げられる。

【0008】R¹およびR²におけるアルキル基、アルアルキル基、アリール基、シクロアルキル基、アシル基、複素環式基またはR¹とR²が結合する窒素原子と一緒に 30なって形成する環状アミノ基、R³におけるアルキル基またはアリール基並びにR⁴およびR⁵におけるアルキル基、アリール基またはR⁴とR⁵が結合する窒素原子と緒になって形成する環状アミノ基は、たとえば、ハロゲン原子、ニトロ基、シアノ基、カルバモイル基、ハロゲン原子で置換されていてもよいアルキル、アルコキシ、アリール、アリールオキシ、アルキルアミノおよび複素環式基並びに保護されていてもよいヒドロキシル、アミノおよびカルボキシル基から選ばれる1つ以上の基で置換されていてもよい。また、Rにおけるカルバモイル基 40の置換基としては、アルキル基が挙げられる。

【0009】木発明化合物およびその製造中間体がヒドロキシル基、アミノ基、環状アミノ基またはカルボキシル基を有する場合、これらの基は公知の保護基で保護されていてもよい。

【0010】ここにおいて、ヒドロキシル基の保護基としては、通常ヒドロキシル基の保護基として使用し得るすべての基を含み、たとえば、ベンジルオキシカルボニル、4-ニトロベンジルオキシカルボニル、4-メトキシベンジルオキ

シカルボニル、3,4ージメトキシベンジルオキシカル ボニル、メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、le rtーブトキシカルボニル、1,1-ジメチルプロポキシ カルボニル、イソプロポキシカルボニル、イソブチルオ キシカルボニル、ジフェニルメトキシカルボニル、2, 2.2-トリクロロエトキシカルボニル、2,2,2-ト リブロモエトキシカルボニル、2-(トリメチルシリ ル) エトキシカルボニル、2-(フェニルスルホニル) エトキシカルボニル、2-(トリフェニルホスホニオ) エトキシカルボニル、2-フルフリルオキシカルボニ ル、1-アダマンチルオキシカルボニル、ビニルオキシ カルボニル、アリルオキシカルボニル、S-ベンジルチ オカルボニル、4-エトキシー1-ナフチルオキシカル ボニル、8-キノリルオキシカルボニル、アセチル、ホ ルミル、クロロアセチル、ジクロロアセチル、トリクロ ロアセチル、トリフルオロアセチル、メトキシアセチ ル、フェノキシアセチル、ピバロイルおよびベンゾイル などのアシル基:メチル、tert-ブチル、2,2,2-ト リクロロエチルおよび 2ートリメチルシリルエチルなど の低級アルキル基; アリルなどの低級アルケニル基; ベ ンジル、p-メトキシベンジル、3,4-ジメトキシベ ンジル、ジフェニルメチルおよびトリチルなどのアル低 級アルキル基: テトラヒドロフリル、テトラヒドロピラ ニルおよびテトラヒドロチオピラニルなどの含酸素およ び含硫黄複素環式基;メトキシメチル、メチルチオメチ ル、ベンジルオキシメチル、2-メトキシエトキシメチ ル、2,2,2-トリクロロエトキシメチル、2-(トリ メチルシリル) エトキシメチルおよび1-エトキシエチ ルなどの低級アルコキシーおよび低級アルキルチオー低 級アルキル基;メタンスルホニルおよびp-トルエンス ルホニルなどのアルカンーもしくはアレーンースルホニ ル基; トリメチルシリル、トリエチルシリル、トリイソ プロピルシリル、ジエチルイソプロピルシリル、tertー ブチルジメチルシリル、tertーブチルジフェニルシリ ル、ジフェニルメチルシリルおよびtertーブチルメトキ シフェニルシリルなどの置換シリル基などが挙げられ る。

【0011】また、アミノ基および環状アミノ基の保護基としては、通常アミノ保護基として使用し得るすべて の基を含み、たとえば、トリクロロエトキシカルボニル、トリブロモエトキシカルボニル、ベンジルオキシカルボニル、pーニトロベンジルオキシカルボニル、(モノ 、ジ 、トリ)クロロアセチル、トリフルオロアセチル、フェニルアセチル、ホルミル、アセチル、ベンゾイル、tertアミルオキシカルボニル、tertーブトキシカルボニル、pーメトキシベンジルオキシカルボニル、4ー(フェニルアゾ)ベンジルオキシカルボニル、2・フルフリルオキシカルボニル、ジフェニルメトキシカルボニル、1,1-

ジメチルプロボキシカルボニル、イソプロポキシカルボ ニル、フタロイル、スクシニル、アラニル、ロイシル、 1ーアダマンチルオキシカルボニルおよび8ーキノリル オキシカルボニルなどのアシル基;ベンジル、ジフェニ ルメチルおよびトリチルなどのアル低級アルキル基;2 ーニトロフェニルチオおよび2,4-ジニトロフェニル チオなどのアリールチオ基 ; メタンスルホニルおよびp ートルエンスルホニルなどのアルカンーもしくはアレー ンースルホニル基 ; N, Nージメチルアミノメチレンな どのジ低級アルキルアミノー低級アルキリデン基;ベン 10 ジリデン、2-ヒドロキシベンジリデン、2-ヒドロキ シー5ークロロベンジリデンおよび2ーヒドロキシー1 ーナフチルメチレンなどのアルー低級アルキリデン基; 3-ヒドロキシー4-ピリジルメチレンなどの含窒素複 素環式アルキリデン基 ; シクロヘキシリデン、2-エト キシカルボニルシクロヘキシリデン、2-エトキシカル ボニルシクロペンチリデン、2-アセチルシクロヘキシ リデンおよび3,3ージメチルー5ーオキソシクロヘキ シリデンなどシクロアルキリデン基 ; ジフェニルホスホ リルおよびジベンジルホスホリルなどのジアリールーも しくはジアル低級アルキルーホスホリル基;5ーメチル -2-オキソ-2H-1,3-ジオキソール-4-イル -メチルなどの含酸素複素環式アルキル基並びにトリメ チルシリルなどの低級アルキル置換シリル基などが挙げ られる。

【0012】さらに、カルボキシル基の保護基として は、通常のカルボキシル基の保護基として使用し得るす べての基を含み、たとえば、接触還元、化学的還元もし くはその他の緩和な条件下で処理すれば脱離する性質を 有するエステル形成基;生体内において容易に脱離する 性質を有するエステル形成基;水もしくはアルコールで 処理すれば容易に脱離する性質を有する有機シリル基な ど、種々公知のエステル形成基が挙げられる。具体的な 基としては、メチル、エチル、nープロピル、isoープロ ピル、1,1ージメチルプロピル、nーブチルおよびtert ーブチルなどの低級アルキル基;フェニルおよびナフチ ルなどのアリール基 ; ベンジル、ジフェニルメチル、ト リチル、p‐ニトロベンジル、p・メトキシベンジルお よびビス (p-メトキシフェニル) メチルなどのアル低 級アルキル基 ; アセチルメチル、ベンゾイルメチル、ロ ーニトロベンゾイルメチル、ローブロモベンゾイルメチ ルおよびp-メタンスルホニルベンゾイルメチルなどの アシル 低級アルキル基: 2 テトラヒドロピラニルお よび2 テトラヒドロフラニルなどの含酸素複素環式 基;2,2,2、トリクロロエチルなどのハロゲノ低級ア ルキル基;2-(トリメチルシリル) エチルなどの低級 アルキルシリルアルキル基;アセトキシメチル、プロピ オニルオキシメチルおよびピバロイルオキシメチルなど のアルキルカルボニルオキシアルキル基;フタルイミド メチルおよびスクシンイミドメチルなどの含╩素複素環 50

式-低級アルキル基;シクロヘキシルなどのシクロアル キル基;メトキシメチル、メトキシエトキシメチルおよ び2- (トリメチルシリル) エトキシメチルなどの低級 アルコキシ低級アルキル基;ベンジルオキシメチルなど のアルー低級アルコキシ低級アルキル基;メチルチオメ チルおよび2-メチルチオエチルなどの低級アルキルチ オ低級アルキル基;フェニルチオメチルなどのアリール チオ低級アルキル基; 1,1ージメチルー2ープロペニ ル、3-メチル-3-ブチニルおよびアリルなどの低級 アルケニル基並びにトリメチルシリル、トリエチルシリ ル、トリイソプロピルシリル、ジエチルイソプロピルシ リル、tertーブチルジメチルシリル、tertーブチルジフ ェニルシリル、ジフェニルメチルシリルおよびtertーブ チルメトキシフェニルシリルなどの置換シリル基などが

8

挙げられる。 【0013】一般式[1]の化合物の塩としては、通常 知られているアミノ基などの塩基性基またはカルボキシ ル基などの酸性基における塩を挙げることができる。塩 基性基における塩としては、たとえば、塩酸、硫酸、硝 酸およびリン酸などの鉱酸との塩;ギ酸、酢酸、トリク ロロ酢酸、トリフルオロ酢酸、シュウ酸、フマル酸、マ レイン酸、クエン酸および酒石酸などの有機カルボン酸 との塩;並びにメタンスルホン酸、ベンゼンスルホン 酸、p-トルエンスルホン酸およびナフタレンスルホン 酸などのスルホン酸との塩を、また、酸性基における塩 としては、たとえば、ナトリウムおよびカリウムなどの アルカリ金属との塩;カルシウムおよびマグネシウムな どのアルカリ土類金属との塩;アンモニウム塩;並びに トリメチルアミン、トチエチルアミン、トリブチルアミ ン、N,Nージメチルアニリン、N-メチルピペリジ ン、N-メチルモルホリン、ジエチルアミン、ジシクロ ヘキシルアミン、ジベンジルアミン、ピリジン、グアニ ジン、ヒドラジンおよびキニーネなどの含窒素有機塩基 との塩などを挙げることができる。一般式 [1]の化合 物の塩としては、好ましくは、塩酸、硫酸、硝酸、リン 酸、ギ酸、酢酸、シュウ酸、フマル酸、マレイン酸、ク エン酸および酒石酸などの薬理学的に許容される塩が挙 げられる。

【0014】本発明化合物のうち、Rが保護されていて もよいカルボキシル基である化合物が好ましく;さらに 好ましくは、R¹が水素原子; R²が置換されていてもよ いアルキル、アルアルキル、アリールまたは複素環式 基;Xが酸素原子;YがCH;R3が水素原子、置換さ れていてもよいアルキル基、保護されていてもよいヒド ロキシル基または

【化10】

30

$$-\cos<^{R^4}_{R^5}$$

(式中、R4が水素原子;R5が置換されていてもよいア ルキル基を示す。) で表される基である化合物が好まし

く;よりさらに好ましくは、 R^3 が置換されていてもよい低級アルキル基、 R^5 が置換されていてもよい低級アルキル基である化合物が好ましく;よりさらに好ましくは、 R^1 が水素原子; R^2 が C_{3-15} アルキル基またはハロゲン原子、ニトロもしくはアミノ基で置換されていてもよいフェニル基である化合物が好ましい。

*【0015】本発明化合物中、代表的化合物としては、たとえば、以下の表1~26に記載の化合物が挙げられる。表中、Etはエチル基、t-Buは、tert-ブチル基を意味する。

[0016]

【表1】

X	ÇOO	H
Ψ,,	<u>ځ</u>	.OA
H		_/
	ΗŐ	ĎН
	X N X	\perp N $\stackrel{\leftarrow}{\sim}$

		НО ОН		
	R ¹	R ²	х	A
1	H	0	0	O N
2	н	O ₂ N.	0	O N O O O O O O O O O O O O O O O O O O
3	H	0 ₂ N	0	O N HN
4	Н	O NO ₂	0	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
5	н	H ₂ N O	O	O N
6	н	H ₂ N	0	O N HN I
7	Н	NH ₂	 O	D H N N N N N N N N N N N N N N N N N N
8	н ((CH ₃) ₂ N.	0	N N N

1_1					1.2
No.	R ¹	R ²	х	Α	
9	14	CI	0	N N N	
10	н	cı 🔘	0	HN	
11	н	Q	0	ONN	
12	н	FO	0	O N O	
13	н	F	0	HN O	
14	н	Q F	o	O N	
15	н	Br. O	0	ON N	
16	Нţ	()	Ö	ON NO	
17	Н	CH3O	0	ON N	

[0018]

* *【表3】

13				14
				
No.	R ¹	D ²	v	

No.	R ¹	R ²	х	^
18	H	сн₃о	O	N N N
19	Н	OCH ₃	0	HN N
20	H	СН₃СН₂О.	. 0	ON NAME OF THE PARTY OF THE PAR
21	н	H ³ C \\ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \ \	0	N N N
22	н	H ₃ C O	, o	O N O
23	H	1 ₃ c~~~o	O	H N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
24	H ₃	c~~~~o	0	HN N
25	Н (но О	0	O N O
26	· H	но	0	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N

【0019】

* *【表4】

1,5

1.6

No.	R ¹	R ²	X	A
27	Н	Он	0	N N N
28	н	H₃C O	0	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
29	н	H ₃ C	0	O N
30	н	€ CH ₃	0	P Z C
31	н	H₃C Ô	0	NA NA
32	н	H ₃ C	0	O N HN
33	н	H ₃ C ~~ (i)	O	O N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
34	н	H ₃ C	0	O N N
35	Н	EtO ₂ C	0	O P

[0020]

* *【表5】

17				18
No.	R ¹	R ²	Х	Α
36	н		0	N N N
37	н	O_2N \bigcirc	o	O N N
38	Н	O₂N CI	0	HN N
39	н	O ₂ N.	0	O N
40	н	H₂N CI	ο.	O N O
41	Н	H ₂ N CI	O	HN
. 42	Н	H ₂ N F	o	HN
43	H	CI	o	O N O N
44	H	H₃C CI	0	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N

[0021]

* *【表6】

. . 1 9

No.	R ¹	R ²	Х	Α
45	н	CI CI	O	HN N
46	Н		0	HAND
47	н		0	O N
48	н	N O	O	O N O N
49	Н	CI CI CI	0	O N N
50	н	S	0	O N HN
51	н	CH ₃	0	O N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
52	Hx	H₃C^	0	O N N O
53	н	H₃C、 <u> </u>	0	HN

[0022]

* *【表7】

21				22
No.	R ¹	R ²	Х	Α
54	н	H ₃ C H ₃ C	0	HN N
55	н	H ₃ C~~	o	HN I
56	н	H₃C H₃C	o	NA N
57	H	H₃C√√	0	H Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z
58	Н	H ₃ C~~~	o	HNN
59	Н	H ₃ C ~~~	0	ON N
60	н	H ₃ C~~~	0	O N HN
61	H, I	H ₃ C ~~~~	. O	O N HN
62	н н	13C~~~~	0	O N N

[0023]

* *【表8】

No.	R ¹	R ²	×	Α
63	Н	H ₃ C _{~~~}	0	NA ZAH
64	Н	H ₃ C(CH ₂) ₁₀ CH ₂ —	0	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
65	н	H ₃ C(CH ₂) ₁₁ CH ₂ —	o	O N HN
66	H	H₃C(CH ₂₎₁₂ CH ₂ —	0	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
67	н	H ₃ C(CH ₂) ₁₃ CH ₂ —	O	N N N
68	Н	H ₃ C(CH ₂) ₁₄ CH ₂ —	O	O N HN
69	Н	H ₃ C(CH ₂) ₁₅ CH ₂ —	0	O N O N
70	H	H ₃ C(CH ₂) ₁₆ CH ₂ -	0	O N N O N N
71	Н	Q	0	O N O

[0024]

* *【表9】

No.	R ¹	R ²	Х	Α
72	н	но~~	0	O N HN D
73	н	H0,,,,,	0	O N HN O
74	н	© _° ~	o	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
75	н	©°~~~	O	HN N
76	н	CN H	0	HN N- C
77	н	COOtBu	ó	N N
78	н	EtO ₂ C	o	O N O N
79	н	CICH ₂	0	HN I
80	H	©^	0	O N O

[0025]

* *【表10】

_27		(15)		
No.	R ¹	\mathbb{R}^2	X	2
81	н	0,	0	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
82	н	O ₂ N,	0	HN D
83	н		0	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
84	н	© [°] C,	0	O N HN O
85	Н	F OF	0	O N N N O N
86	н	CH³C ─	o	O N
87	н	H3C~~~~	0	O N HN
88	ң	H ₃ C	0	NA CO
89	Н	©	0	HN

[0026]

No.				
	R ¹	R ²	x	А
90	Н		0	HNN
91	н	$\binom{N}{N}$	O	ON NO N
92	H	QJ.	O	N N N
93	Н	N O	0	N N N
94	Н		0	O N O N O N O N
95	н	(N _C	O	N N N
96	Н	CIOTO	O	O N HN O
97	H	OLN'N	o	N N N
98	Н	(N)	0	O N HN

[0027]

* *【表12】

\circ	1
_	- 1

<u> </u>				2.0
No.	R¹	R ²	Х	32
99	Н	F.O.N.	0	A ON N
100	Н	OT I	o	O N O N O N O N O N O N O N O N O N O N
101	н		0	o N HN
102	н	OCH₃	0	N N N
103	н	H ₃ C N	0	HN CO
104	H³C′	~N	0	ON NO N
105	H₃C _{~~}	~~~	O	HN O
106	, H₃C	0,0	o	O N
107			0	HN

[0028]

* *【表13】

No.	R ¹	R ²		
		K K	X	Λ
108	O II H₃CC—	H³C~~~~	^ o	O N N
109	H₃C−	H ₃ C~~~~	` 0	O N HN
110	H ₃ C	H ₃ C~~~~	ο.	O N O
111	Н₃С^✓	H ₃ C~~~~	O	O N N
112	H ₃ C~~~~	H ₃ C^~~~	o	O N
113	O	H³C~~~~	О	O N N
114	н	0	S	O N HN O
115	H	O ₂ N.	s	O N HN O
116	н	H ₂ N O	s	HN D

[0029]

* *【表14】

_ 35		(19)			
No.	R ¹	R ²			36
117	н	CI	x s	A HN ON N	
118	н	H³C.	\$	O N N O N	
119	н	сн₃о О	s	NA N	
120	н	H ₃ C-	S .	NA N	
121	Н	H³C~~	s	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	
122	Н	H3C~~~~	s	NA CONTRACTOR	
123	н		s	HN	
124	H		s	HN	
125	н	\bigcirc	n.	HN CH³	

[0030]

* *【表15】

No.	R ¹	R ²	х	A
126	н	O ₂ N	0	HN CH ₃
127	Н	NH ₂	o	HN CH3
128	н	cı O	O	HN CH₃
129	H	O ₂ N. O	o	HN CH ₃
130	Н.	00	0	HN CH₃
131	н	O_2N	0	HN CH₃
132	Н	H₃C [~] ~	, O	ON CH3
133	ң	H ₃ C~~~~	o	HN CH3
134	Н	H ₃ C^~~~	0	HN CH3

[0031]

* *【表16】

No.	R ¹	2		
	- 17	R ²	X	ΑΑ
135	0	H³C~~~~	o	ON CH3
136	н	O ₂ N (Q)	s	HN N CH3
137	Н	H ₃ C~~~~	s	HN CH³
138	н		0	HN CH₂OH
139	H	O ₂ N O	0	HN CH2OH
140	н	NH ₂	0	HN CHOH
141	н	CI	0	HN CH₂OH
142	H	O ₂ N O		HN CH₂OH
143	Н	00	0	HN CH₂OH

[0032]

* *【表17】

		(22)		
4 1				4.2
No.	R ¹	R ²	Х	A
144	н	O₂N. O	0	HN CH₂OH
145	н	H ₃ C^~~	0	HN CH ₂ OH
146	Н	H ₃ C~~~~	0	O CH2OH
147	H ₃ C-	H ₃ C ~~~~	0	HN CH₂OH
148	0	H ₃ C~~~~	O	O N CH2OH
149	н	O ₂ N	s	HN CH ⁵ OH
150	н	H ₃ C~~~~	\$	HN CH₂OH
151	н ,		0	HN OH
 152	н	O ₂ N O	0 -	ON OH

[0033]

			4.4
R ¹	R ²	х	Α
н	ONH₂	0	ON OH
Н	CI O	o	ON OH
н	O₂N CI	o	HN O OH
Н		0	HN JOH
Н	O ₂ N .	0	ON OH OH
Н	H³C <i></i> ✓✓	o	ON OH
н	H ₃ C~~~~	o	HN OH
H₃C⊤	H ₃ C~~~~	0	HN OH
0	H ₃ C~~~~	0	HN OH
	н н н	H O_2N O_2N O_2N O_2N O_2N O_3N O_4N O	H \bigcirc O NH ₂ O O NH ₂ O O O O O O O O O O O O O O O O O O O

[0034]

* *【表19】

		24:)	,		
4 6					45
	A	X	R ²	R ¹	No.
.OH	HN I	s	O ₂ N ()	i-i	162
	ON N	` \$	H ₃ C~~~~	н	163
соин соон	HN	0	0	н	164
CONH\\COOH	ON	O	O _z N	н	165
соин соон	ON N	0	ŴH ₂	н	166
соон соон	ON N	0	cı O	н	167
COOH COOH	ON N	0	O₂N CI	н	168
ONH	ON	o "		H €	169
ONH	HN C	_	O ₂ N (O)	н	170

[0035]

No.	R ¹	R ²	х	A
171	н	H ₃ C~~~	O	HN CONH COOH
172	H	H ₃ C~~~~	۰ ۰	ON CONH COOH
173	H ₃ C	H ₃ C^^^	O	ON N CONH COOH
174	0	H ₃ C~~~~	` 0	HN CONH COOH
175	H	O ₂ N O	s	HN CONH COOH
176	н н	₃ C~~~~	s	HN CONH COOH
177	Н	0	o	HN I NO ₂
178	H	0	0 .	HN F
179	н		o	HN Br

[0036]

* *【表21】

No.	R ¹	R ²	Х	Α
180	н	0	0	O N N HN N
181	Н	0	0	ON NO N
182	Н	(<u>)</u>	o	ON NO N
183	Н	0	O	ON N N
184	н	0	0	HN COOH
185	.Н	0	O	ON CON
186	Н		0	HN CONH~~CH3
187	H (0		HN CONH CH3
188	Н	(C)	0	HN CONH OH

[0037]

* *【表22】

No.	R ¹	R ²	х	Α
189	н	0	O	ON CH3
190	н	O ₂ N O	0	HN NO ₂
191	Н	O ₂ N.	0	HN J F
192	H	O ₂ N O	0	HN Br
193	н	O ₂ N (O)	0	O Y N.N
194	н	O ₂ N.	0	HN N
195	н	O ₂ N	o	O N
196	H	O ₂ N.	0	HNNNN
197	Н	O ₂ N O	o	ON COOH

[0038]

* *【表23】

 No.	R ¹	R ²	×	A
198	н	O ₂ N	0	HN CON
199	н	O ₂ N O	o	HN CONH~CH ₃
200	Н	O ₂ N O	0	CONHCH3
201	н	O ₂ N (O)	0	HN CONH OH
202	н	NH ₂	o	O CONH COOH
203	Н	NH ₂	0	HN NO ₂
204	н	ONH ₂	O	HN F ON Br
205	н	NH ₂	0	HN Br
206	Н	NH ₂	0	O N.N HN J

[0039]

* *【表24】

213

214

215

5 6

-	No.	R ¹	R ²	Х	Α
	207	н	O NH₂	0	HN N
	208	н	O NH₂	0	ON N
	209	н	O NH ₂	O	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
	210	H	NH ₂	0	HN COOH
	211	н	ŴH ₂	0	ON DICON
	212	н	Q NH₂	0	ON CONH

[0040]

* *【表25】

No.	R ¹	R ²	х	۸
216	Н	H ₃ C~~~~	0	HN NO2
217	н	H ₃ C~~~~	0	HN TF
218	н	H ₃ C~~~~	0	HN O Br
219	н	H ₃ C~~~~	0	HN N
220	H	H ₃ C~~~~	0	ON N N
221	н	H ₃ C~~~~	0	HN
222	н	H ₃ C~~~~	0	HN N N
223	н	H ₃ C~~~~	o o	HN COOH
224	Н	H ₃ C~~~~	0	HN CON

[0041]

* *【表26】

No.	R ¹	R ²	Х	Α
225	н	H ₃ C~~~	0	HN CONH~CH3
226	н	H ₃ C ~~~~	O	ON CONH
227	н	H3C~~~	o	HN CONH OH
228	н	H ₃ C~~~	0	HN CONH COOH

【0042】また、一般式[1]の化合物またはその塩において、異性体(たとえば、光学異性体、幾何異性体および互変異性体など)が存在する場合、本発明は、それらの異性体を包含し、また、溶媒和物、水和物および種々の形状の結晶を包含するものである。

【0043】次に、本発明化合物の製造法について説明* 製造法1 *する。本発明化合物は、自体公知の方法を組合せることにより製造されるが、たとえば、次に示す製造法によって製造することができる。

【0044】

[2]

【0.0.4.6】「式中、 R^{1a} は、水素原子または置換されていてもよいアルキル、アルアルキル、アリール、シクロアルキル、アシルもしくは複素環式基を;Zは、ハロゲン原子を; R^{1} 、 R^{2} 、XおよびAは、上記したと同様な意味を有する。」

【0047】「製造法1】一般式「1a]の化合物は、 塩基および/またはシリル化剤の存在下、一般式[2] の化合物に一般式[3]の化合物を反応させることによって製造することができる。この反応に使用される溶媒 としては反応に悪影響を及ぼさないものであればよい。 塩基の存在下に反応させる場合は、たとえば、ジエチル★50 [1b]

40★エーテル、ジエチレングリコールジエチルエーテル、テトラヒドロフランおよびジオキサンなどのエーテル類;メタノール、エタノールおよびプロパノールなどのアルコール類; N,N ジメチルホルムアルデヒドおよびN,N ジメチルホルムアセトアミドなどのアミド類; ジメチルスルホキシドなどのスルホキシド類; 並びに水などが挙げられ、シリル化剤の存在下に反応させる場合には、たとえば、ジエチルエーテル、ジエチレングリコールジエチルエーテル、テトラヒドロフランおよびジオキサンなどのエーテル類;塩化メチレン、クロロホルムおよび1,2-ジクロコエタンなどのハロゲン化炭化水素

類;ベンゼン、トルエンおよびキシレンなどの芳香族炭 化水素類; 酢酸エチルなどのエステル類; 並びにアセト ニトリルなどのニトリル類などが挙げられる。また、こ れらの溶媒を一種または二種以上混合して使用してもよ い。この反応に使用される塩基としては、たとえば、炭 酸ナトリウム、炭酸カリウム、水酸化ナトリウム、水酸 化カリウム、tert-ブトキシカリウム、トリエチルアミ ンおよび1,8-ジアザビシクロー [5,4,0] ウンデ クーフーエン (DBU) などの無機または有機塩基が挙 げられる。また、シリル化剤としては、たとえば、ビス (トリメチルシリル) アセトアミド、モノ (トリメチル シリル) アセトアミドおよびビス(トリメチルシリル) 尿素などのシリル化合物または塩基の存在下で使用され るクロロトリメチルシラン、ヨウドトリメチルシラン、 tert-ブチルジメチルクロロシランおよびトリフルオロ 酢酸トリメチルシリルなどのシリル化合物などが挙げら れる。この反応において、一般式[3]の化合物の使用 量は、一般式[2]の化合物に対して1~10倍モル、好 ましくは、1~3倍モルである。また、塩基の使用量 は、一般式[2]の化合物に対して1~10倍モル、好ま 20 しくは、1~2倍モルであり、シリル化剤の使用量は、 一般式[2]の化合物に対して5~50倍モル、好ましく は、5~10倍モルである。これらの反応は、通常、一20 ~150℃、好ましくは、5~35℃で30分間~24時間実施

【0048】[製造法2]一般式[1b]の化合物は、塩基および/またはシリル化剤の存在下、一般式[2]の化合物に一般式[4]の化合物を反応させることにより、製造することができる。この反応に使用される溶媒、塩基およびシリル化剤は、前述の[製造法1]で説 30明したと同様の溶媒、塩基およびシリル化剤が挙げられ、それらの使用量も前述の[製造法1]と同様である。この反応において、一般式[4]の化合物の使用量は、一般式[2]の化合物に対して1~10倍モル、好ましくは、1~3倍モルである。この反応は、通常、−50~100℃、好ましくは、0~30℃で1分間~30時間実施すればよい。

すればよい。

【0049】上記に説明した各製造法において、一般式 [2]、[3]および [4]の化合物は、それらの塩を使用することができ、それらの塩としては、一般式 [1]の化合物の塩として説明したと同様のものが挙げられる。また、一般式 [1a]および [1b]の化合物を塩とすることもでき、一般式 [1]の化合物の塩として説明したと同様の塩が挙げられる。このようにして得られた一般式 [1]の化合物またはそれらの塩は、たとえば、酸化、還元、転位、置換、ハロゲン化、脱水もしくは加水分解などの自体公知の反応に付すことによっ

62

て、または、それらの反応を適宜組合わせることによって他の一般式[1]の化合物またはその塩に誘導することができる。Rがカルボキシル基である一般式[1]の化合物またはその塩を、Nーヒドロキシスクシイミドなどでカルボン酸の活性誘導体とした後、N,N'ージシクロヘキシルカルボジイミドなどの縮合剤の存在下、アルキルアミンなどの置換されていてもよいアミンを反応させることにより、Rが置換されていてもよいカルバモイル基である一般式[1]の化合物またはその塩を製造10 することができる。

【0050】つぎに、本発明化合物を製造するための原料である一般式[2]の化合物の製造法について説明する。一般式[2]の化合物は、たとえば、ジャーナル・オブ・ザ・アメリカン・ケミカル・ソサイアティ(J.An.Chem.Soc.)第93巻、第15号、第3812〜3813頁(1971年)に記載の方法に準じて、または、つぎに示す製造法によって製造することができる。

【0051】

【化13】 製造法A

CO₂Me ÇO₂Me AHのシリル体 .OAc [6] N₃ ルイス酸 AcO OAc AcÓ OAc · [5] [7] COOH 還元 加水分解 HÓ [2]

「式中、Aは、上記したと同様の意味を有する。また、 Acは、アセチル基、Meは、メチル基を示す。」 【0052】(製造法A)一般式[2]の化合物は、一 般式[5]の化合物をルイス酸の存在下、一般式[6] の化合物と反応させることによって一般式 [7]の化合 物を得、ついで、一般式 [7] の化合物のアジド基をア ミノ基に還元した後、加水分解反応(保護基の脱離反 応) に付すことによって得ることができる。この方法 は、たとえば、ザ・ジャーナル・オブ・オルガニック・ 40 ケミストリー (J.Org.Chem.) 第55巻、第3853~3857頁 (1990年) に記載の方法に準じて行うことができる。ま た、一般式「2」の化合物においてAが5 カルバモイ ルウラシルである一般式「2alの化合物は、たとえ ば、次に示す製造法によって製造することができる。 [0053]

【化14】

[2a]

「式中、R⁴、R⁵、AcおよびMeは、上記したと同様の意味を有する。」

【0054】(製造法B)一般式 [2a]の化合物は、製造法Aで得られた一般式 [7a]の化合物またはそのカルボン酸における反応性誘導体を一般式 [8]の化合物またはそのアミノ基における反応性誘導体と反応させ 20ることによって一般式 [7b]の化合物を製造でき、ついで、製造法Aで説明したと同様の方法で、一般式 [7b]の化合物のアジド基をアミノ基に還元した後、加水分解反応(保護基の脱離反応)に付すことによって得ることができる。

【0055】以上、上述した製造法における一般式[1 a] [1b] [2] [2a] [3] [4] . [5]、[6]、[7]、[7a]、[7b]および [8] の化合物またはそれらの塩において、異性体(た とえば、光学異性体、幾何異性体および互変異性体な ど)が存在する場合、これらの異性体を使用でき、ま た、溶媒和物、水和物および種々の形状の結晶を使用す ることができる。また、一般式[1a]、[1b]、 [2], [2a], [3], [4], [6], [7], 「7al、「7b」および [8] の化合物またはそれら の塩において、アミノ基、環状アミノ基、カルボキシル 基またはヒドロキシル基を有する化合物は、あらかじ め、これらの基を通常の保護基で保護しておき、反応 後、自体公知の方法でこれらの保護基を脱離することが できる。このようにして得られた一般式[1]の化合物 またはその塩は、抽出、晶出および/またはカラムクロ マトグラフィーなどの常法に従って単離精製することが できる。

【0056】本発明化合物を医薬として使用する場合、 通常製剤化に使用される賦形剤、担体および希釈剤など の製剤補助剤を適宜混合してもよく、これらは常法に従って、錠剤、散剤、顆粒剤、丸剤、懸濁剤、カプセル 剤、シロップ剤、乳剤、液体製剤、粉体製剤、坐剤、軟 膏剤、貼付剤または注射剤のどの形態で経口または非経 口で投与することができる。また、投与方法、投与量お*50

*よび投与回数は、患者の年齢、体重および症状に応じて 適宜選択することができ、通常成人に対しては、経口ま たは非経口(たとえば、注射、点滴および直腸部位への 投与など)的投与により、1日、1mg~10gを1回から数 回に分割して投与すればよい。

【0057】つぎに、本発明の代表的化合物についての 薬理作用(キチン合成酵素に対する阻害活性)を説明す る。

[試験方法] プロシーディング・オブ・ザ・ナショナル アカデミー・オブ・サイエンス・オブ・ザ・ユナイテ ッド・ステイト・オブ・アメリカ (Proc. Natl. Acad. Sc i.USA) 第85巻、第4735~4739頁(1988年)に記載の方 法に準じて行った。キチン合成酵素に対する阻害活性測 定のために使用したキチン合成酵素のプロデューサー は、カンジダ・アルビカンス (Candida Albicans) TIMM 1623である。細胞を、30℃で30分間、1%ジギトニン で、さらに30℃で30分間、0.2%ジギトニンで透過性を 亢進した後、滅菌水で懸濁した。30μ1の滅菌水懸濁液 を30mMイミダゾール塩酸緩衝液(pH6.5)、4 mM塩化マ グネシウム、4mM塩化カルシウム、30mM N-アセチルグ ルコサミン、1mM UDP -N-アセチルグルコサミンおよび 0.7mM 14C - UDP - N-アセチルグルコサミンを含む活性 測定用緩衝液69μ1および試料(被験薬)溶液1μ1と共 に、37℃で1時間インキュベートした。混合物に10%ト リクロロ酢酸(TCA)を添加し、反応を終了させ、細 胞をフィルター上に集め、10%トリクロロ酢酸およびエ タノールで順次洗浄した。ついで、細胞の放射能を液体 シンチレーションカウンターで測定し、形成されたキチ ンの量を細胞内に取り込まれた放射性物質の量より決定 した。50%阻害濃度(IC50)は、試料無添加時の細胞の 放射能を100%とし、その50%の放射能を示す被験薬濃 度とした。その結果を表27に示す。

【0058】 【表27】

実施例No. 1Cso(μg/ml)

_	
	•
\mathbf{v}	

1	7
2 (1)	9
2 (4)	20
2 (8)	20
2 (17)	7
2 (21)	10
2 (27)	20
2 (28)	30
2 (29)	20
2 (30)	5
2 (31)	7
2 (34)	10
2 (36)	20
2 (37)	5
4 (2)	8

[0059]

【実施例】つぎに、本発明を参考例および実施例を挙げ い。なお、溶離液における混合比は、すべて容量比であ り、また、カラムクロマトグラフィーにおける担体は、 シリカゲル60、No.7734(メルク社製)、逆相カラムク ロマトグラフィーにおける担体は、LC-SORB SP-B-ODS (ケムコ社製)を使用した。また、Bocは、tert-ブトキ シカルボニル基を意味する。

【0060】参考例1

2,4-ジヒドロキシピリミジン-5-カルボン酸・水 和物6.5gを1,1,1,3,3,3-ヘキサメチルジシラザ ン120mlに懸濁させ、クロロトリメチルシラン10.7mlを 加え、6時間加熱還流する。冷却後、減圧下に溶媒を留 去し、得られた残留物をジクロロエタン50ml に溶解さ せ、この溶液にメチル=1,2,3 トリ 〇 アセチル -5-アジド-5-デオキシ-D-アロフラノシルウロ ネート6.0gおよびトリメチルシリルトリフルオロメタン スルホネート8.1回を加え、1時間加熱還流した後、室 温まで冷却する。得られた反応混合物に氷水50mlを加 え、30分間撹拌した後、不溶物を沪去する。有機層を分 取し、水層を塩化メチレンで抽出する。有機層を合わ せ、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥 40 - アロフラノシルウロネート0.80gおよびN ヒドロキ させる。減圧下に溶媒を留去し、得られた残留物をシリ カゲルカラムクロマトグラフィー [溶離液; クロロホル ム:メタノール = 100:1]で精製すれば、無色泡状物 のメチル=2,3-ジ 〇-アセチル-5-アジド 1 **「5 カルボキシー2,4(1H,3Ⅱ) ピリミジン** ジオンー1ーイル」ー1,5ージデオキシーβーDーア

ロフラノシルウロネート5.8gを得る。

IR (KBr) cm⁻¹:2114,1752,1665,1479,1240,1098,1065,8

【0061】参考例2

66

参考例1と同様にして、つぎの化合物を得る。

2(1) x+v=2,3-y=0-y=1F-1, 5-3 F+3-1-[5-3 F+3-2, 4(1)H,3H) -ピリミジンジオン-1 - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J - J -アロフラノシルウロネート

IR (KBr) cm⁻¹:2119, 1751, 1458, 1096

2(2) メチル=2,3-ジ-O-アセチル-5-アジ ドー1.5ージデオキシー1ー[5ーヒドロキシメチル

10 $-\beta$ - D - γ - γ - γ - γ - γ - γ - γ

IR (KBr) cm⁻¹:2118, 1748, 1692, 1468, 1060

2(3) メチル=2,3-ジ-0-アセチル-5-アジ $F-1, 5-\tilde{y}$ H,3H) -ピリミジンジオン-1-イル $]-\beta-D-$ アロフラノシルウロネート

2(4) x + y = 2, 3 - y - 0 - y + y - 5 - y = 2ド-1,5-ジデオキシ-1-[5-ヒドロキシ-2,4(1H, 3H) - ピリミジンジオン-1-イル] - β-D-アロフラノシルウロネート

て説明するが、本発明はこれらに限定されるものではな 20 2(5) メチル=2, 3-ジ-〇-アセチル-5-アジ ドー1,5-ジデオキシー1-[3,5(2H,4H)-ジオキソー1,2,4ートリアジンー2ーイル] $-\beta$ -D ーアロフラノシルウロネート

IR (KBr) cm⁻¹:2119,1700,1540,1235

2(6) $\forall + 1 = 2, 3 - 2 - 0 - 7 + 4 - 5 - 7 = 7$ $F-1, 5-\tilde{y}$ プテリジンジオン-1-イル]-β-D-アロフラノシ ルウロネート

IR (KBr) cm⁻¹:2124,1747,1690,1540,1221,1068,762 【0062】参考例3 30

(1)グリシンエチルエステル・塩酸塩を飽和炭酸水素 ナトリウム水溶液10mlおよび塩化メチレン10mlに加え、 有機層を分取し、水層を塩化メチレンで抽出する。有機 層を合わせ、飽和食塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウ ムで乾燥させ、グリシンエチルエステルの塩化メチレン 溶液を得る。

(2)メチル=2,3-ジーローアセチルー5-アジド - 1 - 「5 - カルボキシ・2,4 (1H,3H) - ピリミ ジンジオンー1 - 4ν] - 1,5 - ジデオキシ-β - D シスクシンイミド0.22gをテトラヒドロフラン20mlに溶 解させ、氷冷下、N,N'ージシクロヘキシルカルボジイ ミド10.4gを加え、室温で一夜撹拌する。ついで、不溶 物を沪去し、沪液に(1)で得られたグリシンエチルエ ステルの塩化メチレン溶液を加え、室温で3時間撹拌す る。得られた反応混合物に水20mlを加え、6 N塩酸でpH 2に調整する。有機層を分取し、水層を塩化メチレンで 抽出する。有機層を合わせ、飽和食塩水で洗浄後、無水 硫酸マグネシウムで乾燥させる。減圧下に溶媒を留去

50 し、得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフ

ィー [溶離液: クロロホルム: メタノール=200: 1) で精製すれば、無色油状物のメチル=2,3-ジー〇-アセチルー5-アジドー1,5-ジデオキシー1-[5-N-エトキシカルボニルメチルカルバモイルー2,4(1H,3H)-ピリミジンジオン-1-イル]- β -D-アロフラノシルウロネート0.73gを得る。

IR (KBr) cm⁻¹:2114,1735,1697,1534,1458,1236,1060,6

【0063】参考例4

参考例3と同様にして、つぎの化合物を得る。

メチル=2,3-ジ-O-アセチル-5-アジド-1,5 -ジデオキシ-1-[5-(ピロリジン-1-イル)カ ルボニル-2,4(1H,3H)-ピリミジンジオン-1 -イル]-β-D-アロフラノシルウロネート

IR (KBr) cm⁻¹: 2112,1747,1438,1277,1217,1108,1037,735

【0064】参考例5

メチル=2,3ージーOーアセチルー5ーアジドー1,5ージデオキシー1ー[5ーNーエトキシカルボニルメチルカルバモイルー2,4(1H,3H)ーピリミジンジオ 20ンー1ーイル]ーβーDーアロフラノシルウロネート0.82g、5%パラジウムー炭素0.41gおよびメタノール20mlの混合液を常温、常圧で5時間水素添加する。ついで、パラジウムー炭素を沪去し、沪液に氷冷下、水20mlおよび水酸化リチウム・1水和物10.26gを加える。室温で一夜撹拌した後、6 N塩酸でpH4に調整し、析出物を沪取し、乾燥すれば、無色結晶の5ーアミノー1ー[5ーNーカルボキシメチルカルバモイルー2,4(1H,3H)ーピリミジンジオンー1ーイル]ー1,5ージデオキシーβーDーアロフラノシルウロン酸0.27gを得る。 30

IR (KBr) cm⁻¹:3336,1730,1692,1616,1528,1472,1409,1 316,1245,1049,798

融点:219.8~228.3℃(分解)

【0065】参考例6

参考例5と同様にして、つぎの化合物を得る。

6 (1) 5ーアミノー1,5ージデオキシー1 ー [5ーメチルー2,4 (1H,3H) ーピリミジンジオンー1ーイル] - βーD-アロフラノシルウロン酸

IR (KBr) cm⁻¹:3330,1715,1684,1615,1420,1323,1274,1 123,1042,775,584

融点:215.3~231.2℃(分解)

6 (2) 5-アミノー1,5-ジデオキシー1- L5-ヒドロキシメチル 2,4 (1 H,3 H) ピリミジンジオン 1 イル I-β D-アロフラノシルウロン酸 IR (KBr) cm⁻¹:3214,2887,1690,1476,1123,770 融点:247~261℃(分解)

6(3) 5-アミノー1,5-ジデオキシー1-L5-ニトロー2,4(1H,3H)-ピリミジンジオンー1イル] -β-D-アロフラノシルウロン酸

6(4) 5-アミノー1,5-ジデオキシー1-[5-ヒドロキシー2,4(1H,3H)-ピリミジンジオンー 1-イル]- β -D-アロフラノシルウロン酸

6(5) 5ーアミノー1,5ージデオキシー1ー [3,5 (2H,4H)ージオキソー1,2,4ートリアジンー2 ーイル]ーβーDーアロフラノシルウロン酸

IR (KBr) cm⁻¹:3108,1694,1654,1614,1496,1330,1257,1 093,972,708

10 融点: 224.0~225.2℃ (分解)

6(6) 5-アミノー1,5-ジデオキシー1-[2,4 (1H,3H)-プテリジンジオンー1-イル]- β -D-アロフラノシルウロン酸

IR (KBr) cm⁻¹:3447,1718,1654,1559,1490,1376,1233,1 110,1043,670

融点:210.3~216.5℃(分解)

6(7) 5-アミノー1,5-ジデオキシー1-[5-(ピロリジンー1-イル) カルボニルー2,4(1H,3H)-ピリミジンジオンー1-イル]- β -D-アロフラノシルウロン酸

IR (KBr) cm⁻¹:3421,1684,1636,1508,1474,1281,1119,1 051,621

融点:186.7~197.3℃(分解)

【0066】実施例1

5ーアミノー1,5ージデオキシー1ー [2,4(1H,3H)ーピリミジンジオンー1ーイル]ーβーDーアロフラノシルウロン酸0.50gをテトラヒドロフラン10mlおよび水8.3mlの混合液に懸濁させ、氷冷下、1Nー水酸化ナトリウム1.7mlを加え、溶解させ、4ーニトロフェニルイソシアネート0.43gを加え、室温で2時間撹拌する。得られた反応混合物を1Nー水酸化ナトリウムでpH9に調整し、4ーニトロフェニルイソシアネート0.14gを加え、同温度で1時間段ピオス。

を加え、同温度で1時間撹拌する。ついで、反応混合物に酢酸エチル20mlおよび水20mlを加え、6 N塩酸でpll3に調整する。有機層を分取し、水層を酢酸エチルで抽出する。有機層を合わせ、無水硫酸マグネシウムで乾燥させる。減圧下に溶媒を留去し、得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー「溶離液; クロロホルム:メタノール=10:1]で精製すれば、黄色結晶の

40 1,5-ジデオキシー5- [3-(4-ニトロフェニル) ウレイド $]-1-[2,4(1H,3H)-ピリミジンジオン-1-イル]-\beta-D-アロフラノシルウロン酸0.70gを得る。$

IR (KBr) cm⁻¹:3374,1700,1610,1560,1508,1332,1114 融点:137.4~442.1℃ (分解)

【0067】実施例2

実施例1と同様にして、表28~33に示す化合物を得る。 【表28】

6.8

	TO OH	
実施例No.	R ¹	Α
2(1)		O N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
2 (2)	O_2 N	ON NH
2(3)	NO ₂	O N HN
2 (4)	CI	NA N
2 (5)	CI	O N N
2 (6)	H ₃ C O	ON N
2 (7)	CH₃O.	HN

[0068]

* *【表29】

7.2

	HO OH	
実施例No、	R ¹	Α
2(8)	C ₂ N CI	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
2(9)	CI	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
2 (10)	H ₃ C CI	ON N
2 (11)	O ₂ N.	HN J
2 (12)	O ₂ N CI	O H N N O O O O O O O O O O O O O O O O
2 (13)	CI	O N
2 (14)	H ₃ C~~~~O	HN

[0069]

* *【表30】

実施例No.	R ¹	Α
2 (15)	H₃C.	O N N
2 (16)	н ₃ с^^^	ON N
2 (17)	H ₃ C ^	HN
2 (18)	H ₃ C^^^^	HN I
2 (19)	O~~~	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
2 (20)		HN N
2 (21)		HN

[0070]

* *【表31】

実施例No.	R ¹	A
2 (22)	N O.	O T N T O T O T O T O T O T O T O T O T
2 (23)	[s]	N N N N N N N N N N N N N N N N N N N
2 (24)	N Boc	O N HN I
2 (25)		HN N
2 (26)		HN
2 (27)	O ₂ N	O N N

[0071]

30【表32】

実施例No.	R ¹	A
2 (28)	O ₂ N O	HN COOH
2 (29)	O ₂ N O	ON NAME OF THE PROPERTY OF THE
2 (30)	O ₂ N	HN CH3
2 (31)	O ₂ N	HN OH
2 (32)	O₂N, CI	HN CON COOH

[0072]

* *【表33】

実施例No.	R ¹	Α
2 (33)	O ₂ N.	HN NO ₂
2 (34)	0 ₂ N	ON OH OH
2 (35)	O ₂ N	ON CON
2 (36)	O ₂ N O	N.N.
2 (37)	O ₂ N	HN CON COOH

【0073】以下に、表28~33に示す化合物の物性を示す。

2(1)

IR(KBr)cm⁻¹:3366, 1684, 1570, 1551, 1398, 1262, 11 22, 1055

融点:193.5~210.7℃(分解)

2(2)

IR(KBr)cm⁻¹:3370, 1648, 1598, 1546, 1528, 1351, 10 54

融点:184.3~196.4℃

2(3)

IR(KBr)cm⁻¹:3335, 1709, 1610, 1586, 1505, 1410, 13 45, 1274, 1126

融点:192.3~200.5℃(分解)

2(4)

TR(KBr)cm⁻¹:3368, 1684, 1596, 1543, 1492, 1399, 82

融点:168.1~180.2℃(分解)

2(5)

IR(KBr)cm⁻¹:3347, 1686, 1587, 1542, 1438, 1400, 12 * 50

*63, 1123, 1053, 815, 754

融点:203.5~209.9℃(分解)

2(6)

IR(KBr)cm⁻¹:3372, 1685, 1544, 1509, 1406, 1270, 11 20, 1059, 815

融点:190.1~196.5℃

2(7)

IR(KBr)cm⁻¹:3511, 3330, 1719, 1699, 1630, 1560, 15

08, 1277, 1256, 1224,1048

40 融点:207.8~214.7℃(分解)

2(8)

IR(KBr)em⁻¹:3338, 1700, 1686, 1676, 1602, 1542, 15 08, 1343, 1252, 1227,1124, 1060, 827, 744

融点:207.3~211.3℃(分解)

2(9)

IR(KBr)cm⁻¹:3348, 1701, 1686, 1675, 1585, 1528, 14

67, 1388, 1274, 1101, 1052, 814, 764

融点:202.3~208.5℃(分解)

2(10)

IR(KBr)cm⁻¹:3514, 3352, 1720, 1700, 1640, 1547, 14

```
78, 1389, 1276, 1125,744
融点:199.8~208.9℃(分解)
```

[0074]2(11)

IR(KBr)cm⁻¹:3448, 1701, 1690, 1560, 1508, 1341, 12 40, 1075, 809, 744

2(12)

IR(KBr)cm⁻¹:3339, 1685, 1583, 1534, 1459, 1399, 13 55, 1269, 1121, 1053,814

融点:195.3~213.7°C

2(13)

IR(KBr)cm⁻¹:3518, 3380, 3281, 1732, 1718, 1698, 16 61, 1581, 1544, 1274,1125, 1048, 1023, 808, 791, 7 69

融点:210.0~213.7℃(分解)

2(14)

IR(KBr)cm⁻¹:3369, 2924, 2853, 1700, 1606, 1508, 14 66, 1400, 1256, 1112,1056, 767

融点:193.8~209.8℃(分解)

2(15)

IR(KBr)cm⁻¹:3384, 1700, 1570, 1276, 1110, 1057 融点:93.4~120.9℃(分解)

2(16)

IR(KBr)cm⁻¹:3396, 2961, 1708, 1585, 1390, 1274, 11 09, 1054

融点:183.4~203.6℃(分解)

2(17)

IR(KBr)cm⁻¹:3357, 2924, 2851, 1720, 1698, 1628, 1561, 1274, 1051

融点:194.7~196.1℃(分解)

2(18)

IR(KBr)cm⁻¹:3338, 2921, 2844, 1720, 1698, 1628, 15 67, 1466, 1276, 1051

融点:175.1~181.9℃(分解)

2(19)

IR(KBr)cm⁻¹:3358 1718, 1697, 1653, 1276, 1112, 105 1, 807

融点:180.2~182.8℃(分解)

2(20)

IR(KBr)cu⁻¹:3284, 1720, 1698, 1636, 1558, 1276, 1249, 1126, 1050, 770

融点:223.9~230.4℃(分解)

[0075]2(21)

IR(KBr)cm⁻¹:3350, 1690, 1603, 1558, 1508, 1394, 12 69, 1119, 1057, 812

融点:185.9~202.7°C(分解)

2(22)

IR(KBr)cm +:3348, 1678, 1591, 1501, 1389, 1193, 10 54, 821

融点:192.3~206.2℃(分解)

2(23)

IR(KBr)cm⁻¹:3374, 1721, 1691, 1679, 1598, 1390, 12 76, 1117

融点:201.3~205.8℃(分解)

2(24)

IR(KBr)cm⁻¹:3385, 2936, 1686, 1560, 1420, 1272, 92 0, 775

2(25)

IR(KBr)cm⁻¹:3367, 1700, 1560, 1458, 1396, 1270, 11 10, 1055

10 融点:180.6~196.1℃(分解)

2(26)

IR(KBr)cm⁻¹:3384, 1694, 1400, 1271, 1111

融点:184.4~192.3℃

2(27)

IR(KBr)cm⁻¹:3384, 1698, 1601, 1516, 1397, 1347, 12 71, 1110, 1057

融点:184.5~196.7℃(分解)

2(28)

IR(KBr)cm⁻¹:3364, 1723, 1558, 1505, 1332, 1112, 85 20 2. 752

融点:175.8~180.1℃(分解)

2(29)

IR(KBr)cm⁻¹:3357, 1717, 1654, 1557, 1498, 1331, 12 32, 1113, 752

融点:226.4~230.0℃(分解)

2(30)

IR(KBr)cm⁻¹:3358, 1692, 1552, 1400, 1113, 854 融点:210.3~216.0℃(分解)

[0076]2(31)

30 IR(KBr)cm⁻¹:3356, 1700, 1597, 1508, 1331, 1113, 85 3

融点:211.3~213.4℃(分解)

2(32)

IR(KBr)cm⁻¹:3336, 1542, 1508, 1341, 1222, 1123, 10 60, 894, 744

2(33)

TR(KBr)cm⁻¹:3371, 1715, 1615, 1557, 1505, 1332, 12 73, 1112, 853, 751

融点:174.0~183.4℃(分解)

40 2(34)

IR(KBr)cm⁻¹:3366, 1699, 1558, 1507, 1332, 1208, 11 13, 852, 751

融点:199.4~205.3℃(分解)

2(35)

IR(KBr)cu⁻¹:3358, 1686, 1559, 1331, 1112, 853, 751 融点:195.0~197.4°C(分解)

2(36)

IR(KBr)cm ¹:3370, 1697, 1557, 1507, 1332, 1113, 85 3, 751

50 融点:181.9~185.4°C(分解)

2(37)

IR(KBr)cm⁻¹:3359, 1694, 1551, 1331, 1227, 1112, 85 4, 752

融点:192.5~195.8℃(分解)

【〇〇77】実施例3

1,5-ジデオキシー5-[3-(4-二トロフェニル)ウレイド]-1-[2,4(1H,3H)-ピリミジンジオン-1-イル]-β-D-アロフラノシルウロン酸140mg、5%パラジウム-炭素70mg、エタノール10mlおよび水5mlの混合液を常温、常圧で3時間水素添加す 10る。ついで、パラジウム-炭素を沪去し、沪液を減圧下*

* に濃縮する。得られた残留物を逆相カラムクロマトグラフィー [溶離液:水] で精製すれば、無色結晶の5ー[3ー(4ーアミノフェニル) ウレイド] ー1,5ージデオキシー1ー[2,4(1H,3H)ーピリミジンジオンー1ーイル] ーβーDーアロフラノシルウロン酸90mg

84

IR (KBr) cm⁻¹:3352,1693,1554,1514,1400,1274,1106,1

【0078】実施例4

実施例3と同様にして、表34に示す化合物を得る。

【表34】

を得る。

HO OH				
実施例No.	R ¹			
4 (1)	H ₂ N O			
4 (2)	NH ₂			
4 (3)	но~~			

【0079】以下に、表34に示す化合物の物性を示す。 4(1)

IR(KBr)cm⁻¹:3334, 1683, 1616, 1558, 1394, 1269, 11 22, 1060

融点:191.9~202.4℃

4(2)

IR(KBr)cm⁻¹:3366, 1685, 1654, 1541, 1458, 1388, 12 68, 1107, 1052

融点:174.1~193.2℃(分解)

4(3)

IR(KBr)cm⁻¹:3400, 1700, 1560, 1473, 1396, 1275, 11 12, 1055, 816

【0080】実施例5

5-[3-[2-(1-tert-ブトキシカルボニルーピペリジン-2 イル)エチル]ウレイド] 1.5 ジデオキシ 1 [2.4(1H,3H) ピリミジンジオン 1 イル] β D アロフラノシルウロン酸0.25 gをギ酸8町に溶解させ、50℃で1時間撹拌する。ついで、減圧下に溶媒を留去し、得られた残留物にエタノール8町を加え、固形物を沪取すれば、無色結晶の1,5 ジデオキシー5-[3-[2-(ピペリジン-2-イル)エチル]ウレイド] 1-[2.4(1H,3H)-※50

※ピリミジンジオン-1-イル] $-\beta$ -D-アロフラノシ 30 ルウロン酸・ギ酸塩0.20gを得る。

IR (KBr) cm⁻¹:3366,1686,1594,1383,1267,1092,775 融点:120.3~126.4℃

【0081】実施例6

5ーアミノー1,5ージデオキシー1ー [2,4(1H,3H)ーピリミジンジオンー1ーイル]ーβーDーアロフラノシルウロン酸150mgを塩化メチレン4.5ml に懸濁させ、氷冷下、クロロトリメチルシラン0.40ml およびトリエチルアミン0.44mlを加え、室温で1時間撹拌する。ついで、2,6ージフルオロベンゾイルイソシアネート143 のを加え、同温度で24時間撹拌する。得られた反応混合物に水5mlを加え、6 N塩酸でpH2に調整する。減圧下に溶媒を留去し、得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [溶離液:クロロホルム:メタノール・10:1]で精製すれば、無色結晶の1,5 ジデオキシ・5 [3 (2,6 ジフルオロベンゾイル)ウレイド」ー1ー [2,4(1H,3H)ーピリミジンジオンー1ーイル]ーβーDーアロフラノシルウロン酸50mgを得る。

JR (KBr) cm⁻¹:3422,1701,1625,1468,1400,1263,1119,1011,799

融点:200.8~209.2℃(分解)

【0082】実施例7

実施例6と同様にして、1,5ージデオキシー1ー[2, 4(1日,3日)ーピリミジンジオン-1-イル]-5 - (3-ウンデカノイルウレイド) - β-D-アロフラ ノシルウロン酸を得る。

IR (KBr) cm⁻¹:3430,2926,2855,1690,1617,1268,1114,1 065

融点:198.3~203.3℃(分解)

【0083】実施例8

(1)1-オクチル-2,3-ジオキソピペラジン190mg を塩化メチレン2mlに懸濁させ、氷冷下、クロロトリメ チルシラン0.13mlおよびトリエチルアミン0.13mlを加 え、室温で1時間撹拌する。得られた反応混合物に-40 ℃でトリクロロメチルクロロフォルメート0.06mlを滴下 し、0℃で1時間撹拌後、室温で3時間撹拌する。つい で、減圧下に溶媒を留去し、得られた残留物に塩化メチ レン2mlを加え、4ーオクチルー2,3ージオキソピペ ラジンー1ーカルボニルクロライドの塩化メチレン溶液

 $(2) 5 - 7 \le 1 - 1, 5 - 3 = 3 = 1 - 1 = 1, 2 = 1$ (1H,3H) -ピリミジンジオン-1-イル] $-\beta$ -D-アロフラノシルウロン酸200mgを塩化メチレン2ml に懸濁させ、氷冷下、クロロトリメチルシラン0.53mlお よびトリエチルアミン0.58mlを加え、室温で2時間撹拌 する。ついで、氷冷下、(1)で得られた4-オクチル -2,3-ジオキソピペラジン-1-カルボニルクロラ イドの塩化メチレン溶液を加え、室温で16時間撹拌す る。得られた反応混合物に酢酸エチル20ml および水10ml を加え、6 N塩酸でpH2に調整する。有機層を分取し、 水層を酢酸エチルで抽出する。有機層を合わせ、無水硫 酸マグネシウムで乾燥させる。減圧下に溶媒を留去し、 得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [溶離液; クロロホルム: メタノール: 水=65:25: 4]で精製すれば、無色結晶の1,5ージデオキシー5 - (4-オクチルー2,3-ジオキソピペラジン-1-イル) カルボニルアミノー1-[2,4(1H,3H)-**ピリミジンジオン…1ーイル] - β - Dーアロフラノシ** ルウロン酸140mを得る。

265, 1192, 1115, 1058

融点:167.7~169.8℃(分解)

【0084】実施例9

実施例8と同様にして、1,5~ジデオキシー5~(4 ・エチルー2,3 ジオキソピペラジン・1 イル)カ ルボニルアミノー1-[2,4(1H,3H)-ピリミジ **ンジオンー1ーイル]-β-D-アロフラノシルウロン** 酸を得る。

IR (KBr) cm⁻¹:3447,1718,1684,1508,1458,1388,1127 【0085】実施例10

実施例1と同様にして、4-ニトロフェニルイソシアネ ートの代わりに4-ニトロフェニルイソチオシアネート を使用し、1,5ージデオキシー5ー[3ー(4ーニト ロフェニル) チオウレイド] -1-[2,4 (1H,3

H) -ピリミジンジオン-1-イル] -β-D-アロフ ラノシルウロン酸を得る.

IR (KBr) cm⁻¹:3328,1691,1598,1501,1332,1264,1112,1 055

融点:172.8~183.6℃(分解)

10 【0086】実施例11

実施例1と同様にして、次の化合物を得る。

·1,5-ジデオキシ-5-[3-(1-エトキカルボ ニルー2-フェニルエチル) ウレイド] -1-[2,4 (1H,3H) -ピリミジンジオン-1 -イル] - β -D-アロフラノシルウロン酸

IR (KBr) cm⁻¹:3379,1700,1560,1397,1271,1210,1115,1 060

融点:181.2~193.8℃(分解)

・5-[3-(2-クロロ-5-メチルフェニル) ウレ イド] -1,5-ジデオキシ-1-[2,4(1H,3 ラノシルウロン酸

IR (KBr) cm⁻¹:3512,3365,3296,1718,1698,1646,1560,1 474, 1274, 1125, 1044, 810

融点:225.5~226.1℃(分解)

・5-[3-(4-ブトキシフェニル) ウレイド] -1,5-ジデオキシー1-[2,4(1H,3H)-ピリ ミジンジオンー1ーイル] −β−D−アロフラノシルウ ロン酸

30 IR (KBr) cm⁻¹:3516,3354,3303,2959,1720,1699,1636,1 560, 1509, 1475, 1274, 1249, 1126, 1048

融点:202.8~208.0℃(分解)

【0087】実施例12

1,5ージデオキシー5ー[3ー(4ーニトロフェニ ル) ウレイド] -1 - [2,4 (1H,3H) -ピリミジ ンジオン-1-イル]-β-D-アロフラノシルウロン 酸0.20gを、N,Nージメチルホルムアミド6mlに溶解さ せ、ドデシルアミン0.15ml、ジシクロカルボキシヘキシ ルイミド0.075gを加え、室温で2日間攪拌する。反応液 IR (KBr) cm⁻¹:3420,2928,2856,1709,1685,1616,1396,1 40 に、水を加え、不溶物を沪去した後、減圧下に溶媒を留 去し、得られた残留物をシリカゲルカラムクロマトグラ フィー [溶離液; クロロホルム: メタノールー50:1] で 精製すれば、N ドデシル・1,5 ジデオキシ・5 [3-(4 ニトロフェニル) ウレイド] 1 [2, **4(1H,3H) ピリミジンジオン 1 イル] β** ーローアロフラノシルウロン酸アミド0.050gを得る。 IR (KBr) cm⁻¹:3342,2926,2853,1708,1664,1644,1552,1 504, 1323, 1203, 1110

融点:202.08~206.2℃(分解)

50 [0088] 86

88

【発明の効果】一般式[1]で表される5ーデオキシー 5ーウレイドーβーDーアロフラノシルウロン酸誘導体 またはその塩は、真菌細胞壁の成分であるキチンの合成

を阻害する作用を有し、ヒト、動物および植物の真菌性 疾患の予防、治療またはダニやノミなどの害虫の生育阻 害に有効である。

フロントページの続き

(51) Int. CL.6

識別記号

FΙ

A 6 1 K 31/70

AED

A 6 1 K 31/70

AED

C 0 7 H 19/22

C O 7 H 19/22

(72)発明者 野村 伸彦

富山県富山市豊若町2丁目1-58